SYNTHÈSES

DE PHARMACIE

ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE, les 34 mai et 4 juin 4853 ;

PAR J. J. PATAUD,

D'ARGENTON - SUR - CREUSE (INDRE).



PARIS.

E. THUNOT ET C°, IMPRIMEURS DE L'ÉCOLE DE PHARMACIE, RUE RACINE, 26, PRÈS DE L'ODÉON.

1853

- laataalaataalaataalaataidaataalaataalaataalaataalaataalaataal

PROFESSEURS DE LA FACULTÉ DE MÉDECINE.

MM. Dumáril.
Bouchardat.

ÉCOLE SPÉCIALE DE PHARMACIE.

ADMINISTRATEURS.

MM. Bussy, Directeur.
Gubourty Secrétaire, Agent comptable.
LECANU, Professeur titulaire.

PROFESSEURS.

MM. BUSSY.

GAULTHER DE CLAUBRY.

LECANU.

CHIEVALLIER.

GUIDOURT.

GUILBERT.

CHATIN.

Botanique.

CAVENTOU.

Toxicologie.

SOUBERRAN.

Phistoire naturelle.

Botanique.

Toxicologie.

AGRÉGÉS.

MM. Grassi.
Ducon.
Prouse.
Robiquet.

NOTA. L'École ne prend sous sa responsabilité queune des opinions émises par les candidats.

SYNTHÈSES Z

DE PHARMACIE ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE.

SIROP D'HYSOPE.

SYRUPUS CUM HYSSOPO.

Sommités sèches d'Hysope (Hysopus officinalis).
 Eau distillée d'Hysope (Hydrolatum Hysopi)
 Sucre blanc (Saccharum album)
 2000

Sucre Indie (Saccharda double).

Paites digèrer l'hysope dans l'eau distillée d'hysope, au bainmarie, pendant deux heures; laissez refroidir, passez et filtrez; ajoutez à la liqueur le sucre blanc dont le poids sera double de celui de l'infusion; faites-le dissoudre à la chaleur du bainmarie dans un vase fermé. Passez le sirop après qu'il sera refroidi.

MELLITE DE SCILLE.

(Miel scillitique.)

MELLITUM CUM SQUAMIS SCILLÆ.

24	Squames sèches de Scille (Scilla	maritin	na):		64
	Eau bouillante (Aqua bulliens).	(1000
	Miel blanc (Mel album)				750

Faites infuser la Scille dans l'eau pendant douze heures; passez avec expression; laissez déposer; décantez; ajoutez le miel à la liqueur, et faites cuire en consistance de sirop.

TABLETTES DE LICHEN D'ISLANDE.

TABELLÆ CUM LICHENE ISLANDICO.

 L
 Gelée desséchée de Lichen d'Islande (Gelatina siccata de Lichene Islandico)
 250

 Sucre blanc pulvérisé (Pulvis Sacchari albi)
 500

 Poudre de Gomme arabique (Pulvis Gummi arabici)
 25

 Eau de fontaine (Aqua communis)
 Q. S.

Faites un mucilage avec la gomme et l'eau; ajoutez la poudre sucrée, et battez le tout dans un mortier pour obtenir une masse homogène que vous partagerez en tablettes de 80 centigrammes.

VINAIGRE D'OPIUM.

(Teinture acétique d'Opium.)

ACETUM ALCOOLISATUM CUM OPIO.

24	Opium choisi (Opium selectum)	uliti		60
- /-	Vinaigre des-fort (Acetum vini)			400
	Alcool à 31° Cart. (80 cent.) (Alcool).	1.0		200

Divisez l'opium dans le vinaigre; ajoutez l'alcool; laissez macérer pendant huit à dix jours; passez avec expression, et filtrez au papier.

Cette préparation contient les principes solubles du dixième de son poids d'opium. Un gramme correspond à un décigramme d'opium brut.

TEINTURE BALSAMIQUE.

(Baume du Commandeur de Permes.)

TINCTURA BALSAMICA.

20	Racine d'Angélique	de Bol	hême	(Arch	angel	iça of	îci-	
	natis).							. 8
	Fleurs d'hypéricum	(Hype	ricun	ı perfo	ratu	n).		16
	Alcool à 31° Cart. (8	0 cent	.) (A	(cool).				560
I	aites digérer à une de	uce c	haleu	r, en v	ase c	los, e	t en a	gitant
de	temps en temps, penda	ant hu	it jou	rs; pa	ssez	avec f	orte e	xpres
sio	n; ajoutez à la liqueur	;						
	Myrrhe (Myrrha)						-	8
	Oliban (Olibanum).							8
Ŧ	aites digérer comme i	l a été	dit p	récéde	mme	ent; a	joutez	: :
	Baume de tolu (Balsa	mum	toluta	num).				48
	Benjoin (Balsamum l	enzoir	um).					48
	Aloès socotrin (Aloe	socotr	ina).					8
. 1	aites macérer pendan	t quin	ze joi	ırs, fil	trez.			
		-						

CHLORURE DE BARIUM.

(Muriate de baryte.)

CHLORURETUM BARYTICUM.

24	Sulfate de baryte (Sulfas baryticus).				1000
4	Charbon de bois (Carbo è ligno).				250
	Acide chlorhydrique (Acidum chlorhyd	trice	um).		Q. S.
M	élangez exactement le sulfate et le c	har	bon pr	éalab	lement
rádi	its en poudre : tassez le mélange dans	un	creuse	t de te	erre de
mar	ière à ce qu'il en soit presque complét	em	ent ren	npli;	mettez
nar.	dessus une couche de charbon en poud	re.	et fixez	exac	tement
lo c	ouvercle sur le creuset avec de l'argile	déla	ıyée.		
C	hauffez fortement dans un fourneau à re	éver	bère;	maint	enez le
crei	set à la température rouge pendant de	ux .	heures	au mo	oins.
n	stings to appropriate du fout laissez-le To	efro	idir co	mnlé	tement

avant d'enlever le couvercle, et séparez la couche superficielle de charbon. Si l'opération a été bien conduite, la matière aura une couleur d'un gris rougeâtre, et elle sera légèrement agglomèrée, surtout contre les parois du creuset. On la versera dans une terine de grès; on la délayera dans trois ou quatre fois son poids d'eau; on versera sur le mélange, et en agitant continuellement avec une spatule de bois, une suffisante quantité d'acide chlorhy-drique pour que la liqueur présente une faible réaction acide.

Cette décomposition donne naissance à une quantité considérable de gaz acide sulfhydrique. Il est convenable de l'enflammer au moment où il se dégage, afin d'éviter les inconvénients auxquels

sa présence peut donner lieu.

La liqueur sera filtrée; le résidu sera lavé à l'eau chaude; l'eau de lavage et la liqueur filtrée seront évaporées à siccité. Le résidu de l'évaporation sera redissous dans une suffisante quantité d'eau; on ajoutera à cette dissolution un léger excès de sulfure de barium pour précipiter le fer qu'elle pourrait contenir; on filtrera de nouveau, on fera concentres par évaporation lente et cristalliser.

PROTO-IODURE DE MERCURE.

IODURETUM HYDRARGYROSUM

			2		100
24	Mercure (Hydrargyrum).			•	
7	Iode (Iodum).			•	62
	Alcool (Alcool)				Q. S.

Triturez l'iode et le mercure dans un mortier d'agate ou de porcelaine en ajoutant un peu d'alcool pour former du tout une pâte coulante. Continuez la trituration jusqu'à ce que le mercure ait entièrement disparu, ce qui indique que la combinaison est opérée. Desséchez alors le proto-iodure dans une éture à l'abri du contact de la lumière. On doit le conserver dans un vase de verre placé dans un lieu obscur.

Il faut opérer toujours sur de petites quantités de matière et pendant la saturation tenir le mélange toujours humecté d'alcool, pour éviter que la masse ne s'échauffe trop fortement, car elle pourrait s'enflammer et être projetée hors du vase.

Le proto-iodure de mercure est d'un vert jaunâtre; il se décompose facilement par le contact de la lumière et devient noir.

CARBONATE DE SOUDE CRISTALLISÉ.

(Sel de soude cristallisé.)

CARBONAS SODICUS.

Carbonate de soude du commerce (Carbonas sodicus

Dissolvez ce sel dans une quantité d'eau bouillante suffisante pour que la liqueur marque de 28 à 30 degrés au pèse-sel de Baumé. Filtrez la liqueur chaude et mettez-la à cristalliser dans un lieu frais. Après vingt-quatre heures de repos, décantez la portion liquide; mettez les cristaux à égoutter; enfermez-les avant qu'ils ne soient parfaitement secs dans un vasé exactement bouché. L'eau mère sera évaporée, et fournira par refroidissement une nouvelle quantité de cristaux, qu'on réunira aux premiers. Le carbonate de soude cristallisé contient 62,76 pour cent

d'eau; il s'effleurit à l'air; lorsqu'il est parfaitement pur, sa dissolution dans l'eau distillée donne avec les nitrates d'argent et de baryte des précipités qui se redissolvent complétement dans l'acide nitrique.

ÉTHER ACÉTIQUE.

ÆTHER ACETICUS.



)/	Alcool (Alcool) à 33° Cart. (85° cent.)		600
-	A side postigue (Acidum aceticum) a 10 .	•	400
	Acide sulfurique (Acidum sulfuricum) a 66°		100

Versez d'abord l'alcool et l'acide acétique dans une cornue de

verre; ajoutez ensuite l'acide sulfurique en agitant pour opérer le mélange. Adaptez à la cornue une allonge et un ballon, et distillez au bain de sable jusqu'à ce que vous ayez recueilli environ 700 parties de produit.

Mettez dans un flacon la liqueur distillée avec une petite quancra tité de carbonate de potasse; agitez; décantez après quelques heures de contact, et distillez de nouveau pour obtenir 600 parties de produit.

L'Éther acétique pur marque 23° à l'aréomètre et est très-peu miscible à l'eau. Celui qui marque davantage et qui s'unit facilement avec l'eau, contient d'autant plus d'alcool qu'il est plus léger et plus soluble dans l'eau.